Einsatzmischverhältnisse für neutralisierende Absorptionsmittel von PIG

Einsatzmischverhältnisse für:

Neutralisierende Matten: MAT352 und MAT353 Neutralisierende Saugstrümpfe: PIG352 und PIG353

Neutralisierende Kissen: PIL352 und PIL353

HINWEIS:

Dieser Bericht wird als Leitfaden zur Verfügung gestellt; er wurde aus Informationen entwickelt, die nach bestem Wissen der New Pig Corporation zuverlässig und richtig waren. Aufgrund von Variablen und Anwendungsbedingungen, die außerhalb der Kontrolle der New Pig Corporation liegen, begründen keine der in diesem Leitfaden angegebenen Daten eine ausdrückliche oder stillschweigende Garantie. Die New Pig Corporation übernimmt keine Verantwortung, Verpflichtung oder Haftung im Zusammenhang mit dem Gebrauch oder Missbrauch dieser Informationen.

Die Neutralisierung erzeugt Wärme und eine Ausgasung. Die entsprechenden Mengen variieren je nach Größe und Ort der Verschüttung. Der Temperaturanstieg ist geringer, wenn die Oberfläche größer ist.

Das in den Kissen und Saugstrümpfen enthaltene Absorptionsmittel absorbiert mehr Flüssigkeit als sein eigenes Ursprungsvolumen. Darum "wachsen" die Kissen und Saugstrümpfe während der Absorption und Neutralisierung.

Die optimale Absorptionsrate wird erreicht, wenn das Absorptionsmittel gleichmäßig in den Saugstrümpfen und Kissen verteilt ist. Es wird empfohlen, den Saugstrumpf aus der Verpackung zu rollen und so zu verlegen, dass er möglichst waagerecht liegt. Wenn das gesamte Absorptionsmittel nur in einem Ende liegt, absorbiert der Saugstrumpf zwar, benötigt zur vollständigen Absorption und Neutralisierung jedoch mehr Zeit.

Die Kissen eignen sich am besten zum Auffangen von verschütteten Flüssigkeiten, zum Abwischen von Tropfen von Dispensern und zum Aufwischen von kleinen Verschüttungen.

Das neutralisierte Gemisch in einem geeigneten Behälter unter Beachtung der örtlichen und landesspezifischen Vorschriften entsorgen. An einem kühlen, trockenen und gut gelüfteten Ort aufbewahren. Behälter dicht verschlossen halten.

| Säure-Neutralisierungstabelle 2 Pfund (0,9 kg) des Neutralisators neutralisieren in etwa: | | | | | |
|--|---------------|------------------|------------------|--|--|
| Säure | Konzentration | Volumen in Pints | Volumen in Liter | | |
| Schwefelsäure | 50% | 1.6 | 0.7557 | | |
| | 10% | 4.79 | 2.2623 | | |
| Salpetersäure | 68% | 1.92 | 0.9068 | | |
| | 40% | 3.2 | 1.5114 | | |
| | 10% | 6.39 | 3.0180 | | |
| Essigsäure | 100% | 1.28 | 0.6045 | | |
| | 78% | 1.92 | 0.9068 | | |
| | 40% | 3.2 | 1.5114 | | |
| Phosphorsäure | 40% | 1.74 | 0.8218 | | |
| | 10% | 4.79 | 2.2623 | | |
| Salzsäure | 40% | 1.92 | 0.9068 | | |
| | 20% | 3.2 | 1.5114 | | |
| | 10% | 6.39 | 3.0180 | | |

PIG-Einsatzmischverhältnisse

Der Säure-Neutralisator schäumt während des Neutralisierungsprozesses auf und kann bei der Neutralisierung einiger Säuren Kohlendioxid und Wärme abgeben.

Der Säure-Neutralisator wird NICHT für die Verwendung mit Flusssäure empfohlen.

Kontakt mit Fluor, Lithium und 2,4,6-Trinitrotoluol vermeiden. Der Kontakt mit zuckerhaltigen Lebensmitteln kann zur Bildung von Kohlenmonoxidgas führen.

| Laugen-Neutralisierungstabelle 2 Pfund (0,9 kg) des Neutralisators neutralisieren in etwa: | | | | |
|---|---------------|------------------|------------------|--|
| Lauge | Konzentration | Volumen in Pints | Volumen in Liter | |
| Ammoniumhydroxid | 60% | 2.74/1.2941 | 1.2941 | |
| | 42% | 3.2/1.5114 | 1.5114 | |
| | 20% | 3.83/1.8089 | 1.8089 | |
| | 10% | 6.39/3.0180 | 3.0180 | |
| Kaliumhydroxid | 50% | 1.83/0.8643 | 0.8643 | |
| | 40% | 2.4/1.1335 | 1.1335 | |
| | 20% | 5.48/2.5882 | 2.5882 | |
| | 10% | 7.67/3.6225 | 3.6225 | |
| Natriumhydroxid | 10% | 9.59/4.5294 | 4.5294 | |

Kontakt mit metallischen Nitraten, Zyaniden, Sulfiden und starken Oxidationsmitteln vermeiden. Bei Kontakt mit Natrium- oder Kalziumhypochlorit entsteht Chlorgas.